12

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

- Numéro de dépôt: 81401606.9
- Date de dépôt: 15.10.81

Int. Ch3: C 07 D 471/04, A 61 K 31/44 // (C07D471/04, 235/00, 221/00)

Priorité: 22.10.80 FR 8022537

- Demandeur: SYNTHELABO, 58, rue de la Glacière, F-75621 Paris Cedex 13 (FR)
- Date de publication de la demande: 28.04.82 Bulletin 82/17
- Inventeur: Kapian, Jean-Pierre, 20, rue Arnoux, F-92340 Bourg La Reine (FR) Inventeur: George, Pascal, 39, rue Henri de Vilmorin, F-94400 Vitry S/Seine (FR)
- Etats contractants désignés: AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE
- Mandataire: Thouret-Lemaltre, Elisabeth, Service Brevets - SYNTHELABO 58, rue de la Glacière, F-75621 Paris Cedex 13 (FR)
- Dérivés d'imidazo(1,2-a)pyridine, leur préparation et leur application en thérapeutique.
- Les composés répondent à la formule (I)

dans laquelle

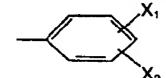
n 6

1

Ш

Y représente un atome d'hydrogène ou d'halogène ou un radical C₁₋₄ alkyle,

Z représente un radical naphtyle ou un radical



dans lequel X₁ et X₂ sont chacun indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène ou d'halogène, un radical C₁-4 alcoxy, un radical C₁₋₆ alkyle, le groupe CF₃, CH₃S, CH₃SO₂ ou NO₂,

R₁ et R₂ représentent chacun indépendamment l'un de l'autre soit un atome d'hydrogène, soit un radical C₁₋₅ alkyle droit ou ramifié pouvant porter un ou plusieurs atomes d'halogène, un radical hydroxy, N(C₁₋₄ alkyl)₂, carbamoyle ou C₁₋₄ alcoxy, soit le radical allyle, soit le radical propargyle, soit un radical C₃₋₆ cycloalkyle, soit le radical benzyle, soit le radical phényle.

Application en thérapeutique.

DERIVES D'IMIDAZO[1,2-a] PYRIDINE, LEUR PREPARATION ET LEUR APPLICATION EN THERAPEUTIQUE.

La présente invention concerne des dérivés d'imidazo [1,2-a] pyridine, leur préparation et leur application en thérapeutique.

Des imidazo [1,2-a] pyridines ont déjà été décrites dans la littérature, par exemple dans les brevets britanniques 991 589 et l 076 089 et dans diverses publications.

Les composés de la présente invention répondent à la formule (I)

10
$$Y = \begin{bmatrix} N \\ N \end{bmatrix}^{Z}$$

$$CH_{2} - CONR_{1}R_{2}$$
(I)

dans laquelle

5

- Y représente un atome d'hydrogène ou d'halogène ou un radical C₁₋₄ alkyle,
 - . Z représente un radical naphtyle ou un radical dans lequel X_1 et X_2 sont chacun indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène ou d'halogène, un radical C_{1-4} alcoxy, un radical C_{1-6} alkyle, le groupe CF_3 , CH_3SO_2 ou NO_2 ,
 - R₁ et R₂ représentent chacun indépendamment l'un de l'autre soit un atome d'hydrogène, soit un radical C₁₋₅ alkyle droit ou ramifié pouvant porter un ou plusieurs atomes d'halogène, un radical hydroxy, il(C₁₋₄ alkyl)₂, carbamoyle ou C₁₋₄ alco-xy, soit le radical allyle, soit le radical propargyle, soit un radical C₃₋₆ cycloalkyle, soit le radical benzyle, soit le radical phényle,
- R₁ et R₂ ne pouvant être tous deux des atomes d'hydrogène 30 ou bien NR₁R₂ représentent ensemble un hétérocycle comportant de

20

25

3 à 6 atomes de carbone, ou un hétérocycle de formule -N x dans laquelle X est C,S,CHOR' ou N-R, R' étant un atome d'hydrogène ou le radical benzyle et R étant un atome d'hydrogène, un radical C₁₋₄ alkyle ou le radical phényle pouvant porter un ra5 dical méthoxy ou un atome d'halogène.

Les composés préférés de l'invention sont ceux dans lesquels R_1 et R_2 sont tous deux des radicaux alkyles.

Parmi ceux-ci le choix se porte sur les composés dans lesquels Y est en position 6 et représente soit un atome d'halogène, soit 10 le radical méthyle.

Et enfin on peut citer parmi ces derniers les composés dans les-

quels Z est un radical X_1 dans lequel X_1 est un atome d'halogène ou le radical CH_3 .

Selon l'invention, on peut préparer les composés (I) selon 15 le schéma réactionnel suivant :

(I)

La réaction de transformation du nitrile (II) en amide primaire est effectuée selon une méthode classique par exemple à l'aide d'un acide, tel que l'acide chlorhydrique sec gazeux, dans un solvant tel que l'acide formique à une température allant de 15 à 50°C.

La saponification de l'amide primaire (III) en acide (IV) se fait dans de la potasse éthanolique à la température du reflux.

L'amidification de l'acide (IV) en composé (I) est réalisée selon toute méthode appropriée, par exemple par réaction de l'acide (IV) avec l'amine ${\rm HNR_1R_2}$ en présence de carbonyldi-imidazole ou par réaction du chlorure dè l'acide (IV) avec l'amine ${\rm HNR_1R_2}$.

La méthode générale de préparation des nitriles de départ (II)

est décrite dans la littérature, en particulier dans le brevet
britannique 1 076 089.

Les exemples suivants illustrent la présente invention.

Les analyses et les spectres IR et RMN confirment la structure
des composés.

20 EXEMPLE 1 Chloro-6 N, N-diméthyl (chloro-4 phényl)-2 imidazo [1,2-a]pyridine-3-acétamide.

$$[Y = C1-6, Z = -C1, R_1 = R_2 = CH_3]$$

1. On ajoute 22 g (0,0788 mole) de chloro-6 (chloro-4 phényl)-2
imidazo[1,2-a] pyridine-3-acétonitrile à 85 ml d'acide formi25 que à 99%, on traite la solution par un courant d'acide chlorhydrique sec gazeux, pendant 3 à 4 heures. Quand tout le nitrile est transformé, on chauffe un peu la solution afin de la dégazer puis on verse la solution refroidie dans 1 l d'eau; on
agite 10 minutes puis on alcalinise avec 200 ml d'ammoniaque
30 concentrée. On filtre le solide, le lave abondamment à l'eau
et le sèche à la trompe d'eau. On fait recristalliser, dans de
l'éthanol, le chloro-6 (chloro-4 phényl)-2 imidazo[1,2-a] pyridine-3-acétamide.

$$F = 285-7^{\circ}C$$

2. A 550 ml d'éthanol à 75%, on ajoute successivement 19,2 g de chloro-6 (chloro-4 phényl)—2 imidazo [1,2-a] pyridine-3-acétamide et 19 g de KOH. La suspension est portée à la température du reflux pendant 10-16 heures. La réaction terminée, la solution est concentrée sous vide et le résidu est dissous dans 1/2 litre d'eau. Le léger insoluble est filtré et le filtrat est traité par 50 ml d'acide acétique. L'acide attendu précipite, on le filtre et le sèche grossièrement. On reprend le produit brut par 500 ml d'acétone et filtre à chaud l'acide chloro-6 (chloro-4 phényl)—2 imidazo [1,2-a] pyridine-3-acétique.

3. On met en suspension dans 60 ml de tétrahydrofuranne sec 4 g (12,45 mmoles) d'acide chloro-6 (chloro-4 phényl)-2 imida-zo[1,2-a] pyridine-3-acétique et 2,42 g (14,94 mmoles) de carbonyldiimidazole. On agite le mélange réactionnel à 20°C

bonyldiimidazole. On agite le mélange réactionnel à 20°C jusqu'à la fin du dégagement de gaz carbonique puis on chauffe légérement à 40°C pendant 15 minutes et on refroidit à 0°C. On ajoute alors 14,94 mmoles de diméthylamine en solu-

tion dans 5 ml de tétrahydrofuranne. On agite la suspension pendant 15 minutes à 20°C puis on la concentre ; on traite le résidu par 300 ml d'eau et 50 ml d'une solution aqueuse saturée de NaHCO3. On filtre l'insoluble, lave à l'eau et sèche. On fait recristalliser le composé obtenu dans un sol-

25 vant tel que l'éthanol.

10

F = 230°C

F = 258-260°C

On ajoute 4,5 g (15,64 mmoles) d'acide (chloro-4 phényl)-2

imidazo[1,2-a] pyridine-3-acétique à une suspension de chlorure
de N,N-diméthyl-chloro-méthylèneiminium, préparé par addition
de 2,2 g (17,75 mmoles) de chlorure d'oxalyle à 30 ml de diméthylformamide (DMF) à -10°C. On agite la suspension pendant 15 minutes à 0°C puis on y ajoute, peu à peu, à 0°C,

5,4 g (54 mmoles) de méthyl-4 pipérazine en solution dans
10 ml de DMF sec. On agite la solution pendant 8 heures puis
on la verse dans 750 ml d'eau. On extrait l'amide avec du

CH₂Cl₂, on sèche la phase organique sur Na₂SO₄, on la concentre et on fait passer le résidu sur colonne de silice (éluant

CH₂Cl₂/CH₃OH 9/1) puis on fait recristalliser le composé obtenu dans un mélange éther isopropylique/acétonitrile.

F = 175°C

TABLEAU

5	Composé	Y	Z	NR ₁ R ₂	F(°C)
	1	H	4-C1-C ₆ H ₄	NHCH ₃	234
	2	H	4-C1-C6H4	N(CH ₃) ₂	179 ·
	3	H	4-C1-C ₆ H ₄	N	187-8
	4	H	4-C1-C ₆ H ₄	N	190
10	5	H	4-C1-C ₆ H ₄	N_N-CH3	175
•	6	H	3-CF ₃ -C ₆ H ₄	N-CH ³	157,5-158
	7	H	4-C1-C ₆ H ₄	NOCH ₃	206-7
	8	Ħ	4-C1-C ₆ H ₄	NOOCH3	242
	9	6-Cl	4-C1-C6H4	NHCH3	>290
15	10	6-C1	4-Cl-C ₆ H ₄	NHC ₂ H ₅	280-2
	11	6-C1	4-C1-C6H4	NH-n-C ₃ H ₇	229-30
	12	6-Cl	4-c1-c ₆ H ₄	NH-i-C ₃ H ₇	259
-	13	6-C1	4-C1-C ₆ H ₄	NH-n-C4H9	225
	14	6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄	NH-t-C ₄ H ₉	224
20	15	6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄	NH-	243-5

TABLEAU (Suite 1)

	Composé	Y	Z	NR ₁ R ₂	F(°C)
	16	6 - Cl	4-C1-C6 ^H 4	NHC ₆ H ₅	265-7
	17	6-Cl	4-C1-C6H4	NHCH ₂ C ₆ H ₅	253-4
5	18	6-CI	4-C1-C6H4	NHCH ₂ CH ₂ OH	260-1
	19	6 - Cl	4-C1-C6H4	NHCH ₂ CH ₂ OCH ₃	197
	20	6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄	NHCH2CH2N(CH3)2	199-201
	21 22	6-Cl 6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄ 4-C1-C ₆ H ₄	NHCH ₂ CH=CH ₂ NHCH ₂ -C≡CH	233 239
10	23	6-Cl	4-CH ₃ -C ₆ H ₄	NHC ₂ H ₅	238
	24	6-Cl	4-C1-C6 ^H 4	NHCH ₂ CF ₃	258
	25	6-Cļ	4-C1-C6H4	NHCH ₂ CONH ₂	256-7
	26	6 - C1	4-C1-C6H4	N(CE ₃) ₂	230
	27	6-C1	4-C1-C6H4	N(C2H5)2	149
15	28	6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄	N(n-C ₃ H ₇) ₂	140-1
	29	6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄	N CH3 n-C3H7	160
	30	6 - Cl	4-C1-C6 ^H 4	CH (CH ₃) ₂	185-6
	31	6-C1	4-C1-C6H4	N(n-C ₄ H ₉) ₂	149-150
	32	6-Cl	4-C1-C6 ^H 4	И	243-5

TABLEAU (Suite 2)

	Composé	Y	Z	NR ₁ R ₂	F(°C)
:	33	6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄	N	219-220
;	34	6-Cl	4-C1-C6H4	N	208-9
5	35	6-Cl	4-C1-C6 ^H 4	N	190-2
	36	6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄	NH , 2HCl	> 300
	37	6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄	N-CH ₃	204-6
	38	6-Cl	4-C1-C ₆ H ₄	N	262
	39	6-Cl	4-Cl-C ₆ H ₄	N S	239-241
10	40	6-C1	4-C1-C ₆ H ₄	N .—OH	270
	41	6-CH ₃	4-C1-C ₆ H ₄	NHCH ₃	261-2
	42	6-CH ₃	4-C1-C6H4	NHC2H5	224-5
	43	6-CH ₃	4-C1-C6 ^H 4	NH-CH ₂ CH ₂ OH	246 .
	44	6-CH ₃	4-C1-C ₆ H ₄	N(CH ₃) ₂	215
15	45	6-CH ₃	4-C1-C ₆ ^H ₄	NH-CH ₂ -CH _{.2} -C1	202
	46	6-CH ₃	4-C1-C6 ^H 4	N	194
	47	6 - Cl	С ₆ Н ₅	инсн з	276-7
	48	6-Cl	с ₆ н ₅	N(CH ₃) ₂	192
	49	6-C1	4-CH ₃ -C ₆ H ₄	NHCH ₃	277-8
20	50	6-C1	4-CH ₃ -C ₆ H ₄	N(CH ₃) ₂	185-6

TABLEAU (suite 3)

	Composé	Y	Z	NR ₁ R ₂	F(°C)
	51	6-Cl	4-CH ₃ O-C ₆ H ₄	NHCH ₃	273
	52	6-Cl	4-CH ₃ O-C ₆ H ₄	N(CH ₃) ₂	166
5	53	6-Cl	4-Br-C ₆ H ₄	NHC ₂ H ₅	287
	54	6-Cl	4-Br-C ₆ H ₄	N(C ₂ H ₅) ₂	168
	55	6-Cl	naphtyl-2	м—сн ³	217-8
	56	6-C1	naphtyl-2	N	193-4
	57	6 - Cl	naphtyl-1	N (CH ₃) ₂	187-8
10	58	6-C1	2-CH ₃ -C ₆ H ₄	инсн ₃	175-6
	59	6-C1	2-CH ₃ -C ₆ H ₄	NHC ₂ H ₅	161-2
	60	6-Cl	2-CH ₃ O-C ₆ H ₄	NHC ₂ H ₅	172-3
	61	6-Cl	3-C1-C ₆ H ₄	NHC ₂ H ₅	215-6
	62	6-Cl	3-CH ₃ O-C ₆ H ₄	N(C ₂ H ₅) ₂	98-9
15	63	6-C1	3-CH ₃ O-C ₆ H ₄	- N	190
	64	6-C1	3,4-Cl ₂ -C ₆ H ₃	N (CH ₃) 2	221-2
	65	6-C1	3,4-(CH ₃ O) ₂ -C ₆ H ₃	N (CH ₃) ₂	215
	66	6-C1	3,4-(CH ₃ O) ₂ -C ₆ H ₃	N(n-C3H7)2.	147
	67	7-CH ₃	4-C1-C6H4	NHC ₂ H ₅	228
20	68	7-CH ₃	4-C1-C6H4	N(CH ₃) ₂	206

TABLEAU	(suite	4)
*	,	•

	Composé	Y.	Z	NR ₁ R ₂	F(°C)
	69	8-CH ₃	4-C1-C ₆ H ₄	NHCH ₃	234
	70	8-CH ₃	4-C1-C ₆ H ₄	N(C ₂ H ₅) ₂	175,5
5	71	6-Cl	4-F-C ₆ H ₄	N (CH ₃) 2	210
	72	6-Cl	4-F-C ₆ H ₄	N(n-C ₄ H ₉) ₂	129
	73	6-CH ₃	4-F-C ₆ H ₄	N (CH ₃) ₂	195
	74	6-Cl	4-Br-C ₆ H ₄	N (CH ₃) ₂	228-9
	75	6-CH ₃	4-CH ₃ -C ₆ H ₄	N (CH ₃) 2	196
10	76	6-CH ₃	4-C1-C6 ^H 4	N(n-C ₄ H ₉) ₂	:116
	77	6-Cl	4-C1-C6H4	-N_O-	152
	78	H	4-C1-C ₆ H ₄	N (n-C ₃ H ₇) ₂	136
	79	H	4-C1-C ₆ H ₄	N(n-C ₄ H ₉) ₂	105
	80	6-C1	4-C1-C6H4	N(n-C ₅ H ₁₁) ₂	92-3
15	81	6-CH ³	4-CH ₃ -C ₆ H ₄	NHCH ₃	187
	32	6-CH3	4-CH ₃ -C ₆ H ₄	NHC ₂ H ₅	184

11
TABLEAU (suite 5)

	Composé	Y	Z	NR ₁ R ₂	F(°C)
	8:3	6-CH ₃	4-СН ₃ С ₆ Н ₄	NC3H7	108
	84	6-CH ₃	4-CH ₃ C ₆ H ₄	N(n-C ₃ H ₇) ₂	115
5	85	6-CH ₃	4-CH ₃ -C ₆ H ₄	N	168
	86	6-CH ₃	4-C1-C ₆ H ₄	NHCH ₂ CF ₃	239
	87	6-CH ₃	4-Br-C ₆ H ₄	NHC ₂ H ₅	232-4
	88	6-CH ₃	4-Br-C ₆ H ₄	N(CH ₃) ₂	203,5-205
	89	6-CH ₃	4-Br-C ₆ H ₄	N(n-C ₃ H ₇) ₂	138-9
10	90	6-CH ₃	4-Br-C6 ^H 4	N	195,5-197
i	91	6-CH ₃	4-CH ₃ O-C ₆ H ₄	N(CH ₃) ₂ . CH ₃ SO ₃ H	230-2
	92	6-CH ₃	4-CH ₃ S-C ₆ H ₄	N(CH ₃) ₂ . CH ₃ SO ₃ H	209
	93	6-CH ₃	4-CH3SO2-C6H4	N (CH ₃) 2	227-9
	94	6-CH ₃	4-NO ₂ -C ₆ H ₄	NHC ₂ H ₅	268-270
15	95	6-CH ₃	4-NO ₂ -C ₆ H ₄	N(CH ₃) ₂	262-3
	96	6-CH ₃	4-t-C ₄ H ₉ -C ₆ H ₄	N(CH ₃) ₂	199-200
	97	6-C1	4-C1-C ₆ H ₄	N < CH ₃ .	173
	98	6-CH ₃	3-CH ₃ -C ₆ H ₄	N (CH ₃) ₂	157-158

Les composés de l'invention ont été soumis à des essais pharmacologiques qui ont montré leurs intéressantes propriétés pharmacologiques dans divers domaines.

La toxicité des composés a été déterminée chez la souris par 5 voie intrapéritonéale. La DL 50 va de 500 à 1000 mg/kg.

L'activité anxiolytique a été déterminée selon le "eating test" (Stephens, R.J. (1973) Brit. J. Pharmac., 49, 146 P).

Dans ce test, les doses qui augmentent la consommation alimentaire des souris varient de 0,1 à 10 mg/kg, i.p.

L'activité des composés dans le domaine de la circulation cérébrale ont été déterminée dans le test de l'hypoxie hypobare.

Des souris de souche CD1 sont maintenues dans une atmosphère

15 appauvrie en oxygène, par réalisation d'un vide partiel

(190 mm de mercure correspondant à 5,25% d'oxygène).

Le temps de survie des animaux est noté. Ce temps est augmenté
par les agents capables de favoriser l'oxygénation tissulaire
et en particulier cérébrale. Les composés étudiés sont adminis
20 trés, à plusieurs doses, par voie intrapéritonéale, 10 minutes
avant l'essai. Les pourcentages d'augmentation du temps de
survie par rapport aux valeurs obtenues chez les animaux témoins sont calculés. La dose active moyenne (DAM), dose qui
augmente le temps de survie de 100% est déterminée graphique
25 ment. La DAM va de 0,3 à 32 mg/kg i.p.

L'activité anticonvulsivante a été déterminée selon le test de l'antagonisme vis à vis de la mortalité induite par la bicuculline chez la souris (Worms, P., Depoortere, H. and Lloyd, K.G. (1979) Life Sci., 25, 607-614). Les produits à étudier sont injectés par voie intrapéritonéale, 30 mn avant la bicuculline (0,9 mg/kg i.v). Le critère retenu pour ce test étant la léthalité, les pourcentages de mortalité sont notés pour chaque lot, 2 heures après administration de la bicuculline (lot témoin : 100% mortalité).

Pour chaque produit la dose active 50% (DA 50 ou dose protégeant 50% d'animaux des effets léthaux de la bicuculline) est déterminée graphiquement. La DA 50 des composés de l'invention varie entre 0,3 et 30 mg/kg par voie i.p.

5 L'activité sédative ou hypnotique a été déterminée en observant l'action des composés sur l'ECoG du rat curarisé ainsi que sur les états de veille-sommeil chez le rat et chez le chat implanté libres (Depoortere, H., Rev. E.E.G. Neurophysiol., (1980) 10, 3, 207-214; Da Costa, L.M., Depoortere, H. et Naquet, R. 10 Rev. E.E.G. Neurophysiol., (1977), 7, 2, 158-164). Chez le rat curarisé, les produits à étudier ont été injectés par voie intrapéritonéale ou orale aux doses croissantes de 0,1 à 30 mg/ kg. Ils induisent des tracés de sommeil à partir des doses allant de 0,1 à 10 mg/kg i.p. ou p.o. Chez le rat implanté 15 libre, les produits à étudier ont été injectés par voie intrapéritonéale ou orale, à dose unique allant de 1 à 10 mg/ kg. Ils réduisent, à ces doses, la durée totale de l'éveil de 13 à 44% sans modification importante de la durée totale du sommeil paradoxal ; certains produits augmentant même la du-20 rée totale de cette phase de sommeil. Chez le chat implanté libre, les produits à étudier ont été injectés par voie intrapéritonéale ou orale à la dose unique de 10 mg/kg. Ils augmentent transitoirement l'éveil après l'injection de façon concomittante à une agitation de type benzodiazépinique, et réduisent la durée totale du sommeil paradoxal de 40 à 100%. Toutefois, certains produits augmentent la durée totale du SPOL (sommeil à ondes lentes avec phénomènes phasiques : pointes P.G.O.) de l'ordre de 50%.

Les résultats de ces différents tests montrent que les composés de l'invention possèdent des propriétés anxiolytiques, antianoxiques, inductrices de sommeil, hypnotiques et anticonvulsivantes; les composés de l'invention sont utiles pour le
traitement des états d'anxiétés, des troubles du sommeil et
autres affections neurologiques et psychiatriques, pour le
traitement des troubles de la vigilance, en particulier pour
lutter contre les troubles du comportement imputables à des

dommages vasculaires cérébraux et à la sclérose cérébrale en gériatrie, ainsi que pour le traitement des absences dues à des traumatismes crâniens et pour le traitement des encéphalopathies métaboliques.

- Les composés de l'invention peuvent être présentés sous toute forme appropriée pour l'administration par voie orale, ou parentérale, par exemple sous forme de comprimés, de dragées, de gélules, de solutions buvables ou injectables etc.. avec tout excipient approprié.
- 10 La posologie quotidienne peut aller de 0,5 à 2000 mg.

Revendications

1. Imidazo [1,2-a] pyridines répondant à la formule (I)

5 dans laquelle

. Y représente un atome d'hydrogène ou d'halogène ou un radical C_{1-4} alkyle,

. Z représente un radical naphtyle ou un radical $\stackrel{X_1}{\underbrace{\hspace{1cm}}}_{X_2}$

dans lequel X_1 et X_2 sont chacun indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène ou d'halogène, un radical C_{1-4} alcoxy, un radical C_{1-6} alkyle, le groupe CF_3 , CH_3SO_2 ou NO_2 ,

R₁ et R₂ représentent chacun indépendamment l'un de l'autre soit un atome d'hydrogène, soit un radical C₁₋₅ alkyle droit ou ramifié pouvant porter un ou plusieurs atomes d'halogène, un radical hydroxy, N(C₁₋₄ alkyl)₂, carbamoyl ou C₁₋₄ alco-xy, soit le radical allyle, soit le radical propargyle, soit un radical C₃₋₆ cycloalkyle, soit le radical benzyle, soit le radical phényle,

20 R₁ et R₂ ne pouvant être tous deux des atomes d'hydrogène ou bien

 NR_1R_2 représentent ensemble un hétérocycle comportant de 3 à 6 atomes de carbone ou un hétérocycle de formule -N

dans laquelle X est 0,S,CHOR' ou N-R, R' étant un atome d'hydrogène ou le radical benzyle et R étant un atome d'hydrogène,
un radical C₁₋₄ alkyle ou le radical phényle pouvant porter
un radical méthoxy ou un atome d'halogène,
ainsi que leurs sels d'addition aux acides pharmacologiquement
acceptables.

- 2. Dérivés selon la revendication 1, dans lesquels R_1 et R_2 sont tous deux des radicaux alkyles.
- 3. Dérivés selon la revendication 1, dans lesquels Y est en position 6.
- 5 4. Dérivés selon la revendication 3, dans lesquels Y est un atome de chlore ou le radical méthyle.
 - 5. Dérivés selon la revendication 1, dans lesquels Z est le radical X_1 ; X_1 ayant la signification donnée dans la revendication 1.
- 10 6. Dérivés selon la revendication 5, dans lesquels Z est le radical Hal —ou CH_3 —

 .
- 7. Dérivés selon la revendication 1, dans lesquels R_1 et R_2 sont des radicaux alkyles, Y est un atome d'halogène ou le radical méthyle en position 6 et Z est le radical X_1 0 X_1 est un atome d'halogène ou le radical méthyle.
 - 8. Procédé de préparation des composés selon la revendication l, procédé caractérisé en ce que l'on transforme un nitrile de formule (II)

en amide primaire (III)

25 puis on transforme cet amide en acide (IV)

et enfin on amidifie l'acide (IV)

- 9. Médicament caractérisé en ce qu'il contient un composé tel 5 que spécifié dans l'une quelconque des revendications l à 7.
 - 10. Composition pharmaceutique caractérisée en ce qu'elle contient un composé tel que spécifié dans l'une quelconque des revendications 1 à 7 en association avec tout excipient approprié.



RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande

EP 81 40 1606

D/X	Citation du document avec ir pertinentes GB - A - 1 076 * revendicatio 2 * JOURNAL OF MED Vol. 12, no. 1 WASHINGTON (US L. ALMIRANTE e of imidazole. pharmacologica nitriles, amidacid derivativa) pyridine", particular per cological structure.	O89 (SELVI ns 1 et 7; ICINAL CHEM , janvier 1) t al.: "Der III. Synthe l activitie es and carb es of imida ages 122-12 age 124, "p	example ISTRY, 969, ivatives sis and s of exylic zo (1,2-	Revendication concernée	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl. 3) C 07 D 471/04 235/00 221/00 C 07 D 471/04 A 61 K 31/44
X	* revendication 2 * JOURNAL OF MED vol. 12, no. 1 WASHINGTON (US L. ALMIRANTE e of imidazole. pharmacological pharmacological nitriles, amidacid derivativa) pyridine", postable a table a I; postable a table a tabl	ICINAL CHEM , janvier 1) t al.: "Der III. Synthe l activitie es and carb es of imida ages 122-12 age 124, "p	ISTRY, 969, ivatives sis and s of oxylic zo (1,2-	1,9	A 61 K 31/44 C 07 D 471/04 235/00 221/00 DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl. 3) C 07 D 471/04
X	JOURNAL OF MED Vol. 12, no. 1 WASHINGTON (US L. ALMIRANTE e of imidazole. pharmacologica nitriles, amid acid derivativ a)pyridine", pa * tableau I; pa	ICINAL CHEM , janvier 1) t al.: "Der III. Synthe l activitie es and carb es of imida ages 122-12	ISTRY, 969, ivatives sis and s of exylic zo (1,2-		DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl. 3)
	vol. 12, no. 1 WASHINGTON (US L. ALMIRANTE e of imidazole. pharmacologica nitriles, amid acid derivativ a)pyridine", po * tableau I; po	, janvier 1 t al.: "Der III. Synthe l activitie es and carb es of imida ages 122-12 age 124, "p	ivatives sis and s of oxylic zo (1,2-	1,9	C 07 D 471/04
	* tableau I; pacological str	age 124, "p	narma-	1,9	
	· . 				
	i	٠,		·	CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES
					X: particulièrement pertinen à lui seul Y: particulièrement pertinen en combinaison avec un autre document de la même catégorie A: arrière-plan technologiqu O: divulgation non-écrite P: document intercalaire T: théorie ou principe à la base de l'invention E: document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D: cité dans la demande L: cité pour d'autres raisons
,	1 a présent record de sur l'			7	&: membre de la même famille document correspondant
u de la rèche	Le présent rapport de recher				
_	a Haye	Date d'achevement de l 22.01.198		Examinateur ALF A	
Form 1503.	3.1 06.78				77 - 78 - 1

